

**Ponownie proszę o uzupełnienie zadań** z : soli, hydratów, test 15 zadań :  
Radosław B, Przemysław Ch, Dawid M, Sebastian M, Eryk N, Kacper P, Kacper S,  
Mikołaj Z. Są również osoby, które przesłały tylko jedno zadanie.

**Prześlij do oceny rozwiązanie samych zadań z poprzednich lekcji do 15.05:**

**Zad. 2a str.128    Zad. 3a str.138    Zad.1 str.147**

## Lekcja 9

**Temat : Obliczenia stechiometryczne.**

**Czy masa substratów zmienia się podczas reakcji chemicznej?**

Wyjaśnij ten problem na podstawie przeprowadzonego doświadczenia 1

w poniższym linku

<https://epodreczniki.pl/a/prawo-zachowania-masy-i-stalosci-skladu/D89jhEM1W>

### **1. Prawo zachowania masy:**

masa substratów jest równa masie produktów reakcji chemicznej.

### **2. Jak można wykorzystać prawo zachowania masy w obliczeniach chemicznych?**

- pomaga określić masę jednej substancji, gdy znamy masy pozostałych substratów i produktów
- pozwala także obliczyć między innymi ilość produktów powstających z określonej masy substratów

### **3. W jaki sposób obliczyć masę produktu reakcji chemicznej?**

Przeanalizuj przykład 41 str. 148

4. **Dokonaj interpretacji równań reakcji chemicznych** podr.str.149  
pomogą również informacje zawarte w poniższym linku

<https://epodreczniki.pl/a/interpretacja-zapisow-chemicznych/D1aAjQsf>

- a) cząsteczkowa
  - b) molowa
  - c) masowa
  - d) objętościowa – dla gazów w warunkach normalnych
  - e) wynikająca z liczby Avogadra
5. **W jaki sposób obliczyć liczbę moli produktu na podstawie równania reakcji chemicznej i znanej liczby moli jednego z substratów**  
przykład 42 str.150

### **Zadanie**

**1 str. 152** wykonaj wzorując się na przykładzie 41. Sprawdź czy poprawnie wykonałeś zadania str. 313

Do obliczeń należy napisać reakcje magnezu z kwasem solnym